

Air dan air limbah – Bagian 18: Cara uji nikel (Ni) dengan metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA) – nyala



Daftar isi

Daftar isi.....	i
Prakata.	ii
1 Ruang lingkup	1
2 Acuan normatif	1
3 Istilah dan definisi.....	1
4 Cara uji.....	2
4.1 Prinsip.....	2
4.2 Bahan	2
4.3 Peralatan	2
4.4 Persiapan dan pengawetan contoh uji.....	2
4.5 Persiapan pengujian	2
4.6 Prosedur dan pembuatan kurva kalibrasi	3
4.7 Perhitungan	3
5 Jaminan mutu dan pengendalian mutu.....	3
5.1 Jaminan mutu	3
5.2 Pengendalian mutu.....	4
6 Rekomendasi.....	4
Lampiran A Pelaporan	5

Prakata

Dalam rangka menyeragamkan teknik pengujian kualitas air dan air limbah sebagaimana telah ditetapkan dalam Peraturan Pemerintah Nomor 82 Tahun 2001 tentang Pengelolaan Kualitas Air, Keputusan Menteri Negara Lingkungan Hidup Nomor 02 Tahun 1988 tentang Baku Mutu Air dan Nomor 37 Tahun 2003 tentang Metode Analisis Pengujian Kualitas air Permukaan dan Pengambilan Contoh Air Permukaan, maka dibuatlah Standar Nasional Indonesia (SNI) untuk pengujian parameter-parameter kualitas air dan air limbah sebagaimana yang tercantum didalam Keputusan Menteri tersebut.

Metode ini merupakan hasil kaji ulang dari SNI yang telah kadaluarsa dan menggunakan referensi dari metode standar internasional JIS. Metode ini telah melalui uji coba di laboratorium pengujian dalam rangka validasi dan verifikasi metode serta dikonsensuskan oleh Subpanitia Teknis Kualitas Air, Panitia Teknis 207S, Bidang Manajemen Lingkungan, dengan para pihak terkait.

Standar ini telah disepakati dan disetujui dalam rapat konsensus dengan peserta rapat yang mewakili produsen, konsumen, ilmuwan, instansi teknis, pemerintah terkait dari pusat maupun daerah pada tanggal 30 Januari 2004 di Serpong, Tangerang – Banten.

Metode ini berjudul *Air dan air limbah – Bagian 18: Cara uji nikel (Ni) dengan metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA) – nyala* yang merupakan revisi dari SNI 06-2520-1991 dengan judul *Metode pengujian kadar nikel dalam air dengan alat spektrofotometer serapan atom secara langsung*.

**Air dan air limbah – Bagian 18: Cara uji nikel (Ni)
dengan metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA) – nyala**

1 Ruang lingkup

Metode ini digunakan untuk penentuan logam nikel, Ni dalam air dan air limbah secara spektrofotometri serapan atom (SSA) - nyala pada kisaran kadar Ni 0,3 mg/L sampai dengan 6,0 mg/L dan panjang gelombang 232,0 nm

2 Acuan normatif

JIS K.0102.59.2002, *Testing methods for industrial wastewater*.

3 Istilah dan definisi

3.1

larutan induk logam nikel, Ni

larutan yang mempunyai kadar logam nikel, Ni 1000 mg/L yang digunakan untuk membuat larutan baku dengan kadar yang lebih rendah

3.2

larutan baku logam nikel, Ni

larutan induk logam nikel, Ni yang diencerkan dengan air suling sampai kadar tertentu

3.3

larutan kerja logam nikel, Ni

larutan baku logam nikel, Ni yang diencerkan, digunakan untuk membuat kurva kalibrasi dan mempunyai kisaran kadar Ni 0,0 mg/L; 0,5 mg/L; 1,0 mg/L; 2,0 mg/L; 3,0 mg/L; 4,0 mg/L dan 0,6 mg/L

3.4

larutan blanko

air suling yang diasamkan atau perlakuannya sama dengan contoh uji

3.5

larutan pengencer

larutan yang digunakan untuk mengencerkan larutan kerja, yang dibuat dengan cara menambahkan asam nitrat pekat ke dalam air suling sampai pH 2

3.6

kurva kalibrasi

grafik yang menyatakan hubungan kadar larutan kerja dengan hasil pembacaan absorbansi masuk yang merupakan garis lurus

4 Cara uji

4.1 Prinsip

Penambahan asam nitrat bertujuan untuk melarutkan analit logam dan menghilangkan zat-zat pengganggu yang terdapat dalam contoh uji air dan air limbah dengan bantuan pemanas listrik, kemudian diukur dengan SSA menggunakan gas asetilen, C_2H_2 .

4.2 Bahan

- a) air suling;
- b) asam nitrat, HNO_3 ;
- c) larutan standar logam nikel, Ni; dan
- d) gas asetilen, C_2H_2 .

4.3 Peralatan

- a) SSA;
- b) lampu hollow katoda Ni;
- c) gelas piala 250 mL;
- d) pipet ukur 5 mL; 10 mL; 20 mL; 30 mL; 40 mL dan 60 mL;
- e) labu ukur 100 mL;
- f) corong gelas;
- g) pemanas listrik;
- h) kertas saring *whatman* 40, dengan ukuran pori θ 0.42 μm ; dan
- i) labu semprot.

4.4 Persiapan dan pengawetan contoh uji

Bila contoh uji tidak dapat segera dianalisa, maka contoh uji diawetkan dengan penambahan HNO_3 p sampai pH kurang dari 2 dengan waktu simpan maksimum 6 bulan.

4.5 Persiapan pengujian

4.5.1 Persiapan contoh uji

- a) Masukkan 100 mL contoh uji yang sudah dikocok sampai homogen kedalam gelas piala.
- b) Tambahkan 5 mL asam nitrat.
- c) Panaskan di pemanas listrik sampai larutan contoh uji hampir kering.
- d) Ditambahkan 50 mL air suling, masukan ke dalam labu ukur 100 mL melalui kertas saring dan ditepatkan 100 mL dengan air suling.

4.5.2 Pembuatan larutan baku logam nikel, Ni 100 mg/L

- a) Pipet 10 mL larutan induk logam nikel, Ni 1000 mg/L ke dalam labu ukur 100 mL.
- b) Tepatkan dengan larutan pengencer sampai tanda tera.

4.5.3 Pembuatan larutan baku logam nikel, Ni 10 mg/L

- Pipet 50 mL larutan standar logam nikel, Ni 100 mg/L ke dalam labu ukur 500 mL.
- Tepatan dengan larutan pengencer sampai tanda tera.

4.5.3 Pembuatan larutan kerja logam nikel, Ni

- Pipet 0 mL; 5 mL; 10 mL; 20 mL; 30 mL; 40 mL dan 60 mL larutan baku logam nikel, Ni 10 mg/L masing-masing ke dalam labu ukur 100 mL.
- Tambahkan larutan pengencer sampai tepat tanda tera sehingga diperoleh konsentrasi logam besi 0,0 mg/L; 0,5 mg/L; 1,0 mg/L; 2,0 mg/L; 3,0 mg/L; 4,0 mg/L dan 6,0 mg/L.

4.6 Prosedur dan pembuatan kurva kalibrasi

- Optimalkan alat SSA sesuai petunjuk penggunaan alat.
- Ukur masing-masing larutan kerja yang telah dibuat pada panjang gelombang 232,0 nm.
- Buat kurva kalibrasi untuk mendapatkan persamaan garis regresi.
- Lanjutkan dengan pengukuran contoh uji yang sudah di persiapkan.

4.7 Perhitungan

4.7.1 Konsentrasi logam nikel, Ni

$$\text{Ni (mg/L)} = C \times f_p$$

dengan pengertian:

C adalah konsentrasi yang didapat hasil pengukuran (mg/L);

f_p adalah faktor pengenceran.

4.7.2 Persen temu balik (% *recovery*, % R)

$$\% R = \frac{A - B}{C} \times 100\%$$

dengan pengertian:

A adalah kadar contoh uji yang di *spike*;

B adalah kadar contoh uji yang tidak di *spike*;

C adalah kadar standar yang diperoleh (*target value*).

5 Jaminan mutu dan pengendalian mutu

5.1 Jaminan mutu

- Gunakan bahan kimia berkualitas murni (p.a).
- Gunakan alat gelas bebas kontaminasi.
- Gunakan alat ukur yang terkalibrasi.
- Dikerjakan oleh analis yang kompeten.
- Lakukan analis dalam jangka waktu yang tidak melampaui waktu penyimpanan maksimum.

5.2 Pengendalian mutu

- a) Koefisiensi korelasi (r) lebih besar atau sama dengan 0,95 dengan intersepsi lebih kecil atau sama dengan batas deteksi.
- b) Lakukan analisis blanko untuk kontrol kontaminasi.
- c) Lakukan analisis duplo untuk kontrol ketelitian analisis.
- d) Jika koefisiensi variasi/standard deviasi relatif hasil pengukuran lebih besar atau sama dengan 10% maka dilakukan pengukuran ketiga.

6 Rekomendasi

Kontrol akurasi

- a) Analisis *blind sample*.
- b) Untuk kontrol gangguan matriks lakukan analisis *spike matrix* kisaran persen temu balik adalah 85% sampai dengan 115%.
- c) Buat kurva kendali (*control chart*) untuk akurasi analisis.



Lampiran A
(normatif)
Pelaporan

Catat pada buku kerja hal-hal sebagai berikut:

- 1) Parameter yang dianalisis.
- 2) Nama analisis dan tanda tangan.
- 3) Tanggal analisis.
- 4) Rekaman hasil pengukuran duplo, triplo dan seterusnya.
- 5) Rekaman kurva kalibrasi atau kromatografi.
- 6) Nomor contoh uji.
- 7) Tanggal penerimaan contoh uji.
- 8) Batas deteksi.
- 9) Rekaman hasil perhitungan.
- 10) Hasil pengukuran persen *spike matrix* dan CRM atau *blind sample* (bila dilakukan).
- 11) Kadar analit dalam contoh uji.









BADAN STANDARDISASI NASIONAL - BSN
Gedung Manggala Wanabakti Blok IV Lt. 3-4
Jl. Jend. Gatot Subroto, Senayan Jakarta 10270
Telp: 021- 574 7043; Faks: 021- 5747045; e-mail : bsn@bsn.go.id